مراجعة عامة في مادة العلوم الصف الثالث الاعدادي الترم الثاني 2015

◀ ١١١ / ٣٠ ▶

أكمل ما يأتي:

يستخدم جهاز.............. لقياس المقاومة في الدائرة الكهربية.

☑ الإجابة

الأوممیتر.

◀ ١١١ / ٣١ ▶

أكمل ما يأتي:

توصل المصابيح الكهربية في المنزل على...............

☑ الإجابة

التوازى.

◀ ١١١ / ٣٢ ▶

أكمل ما يأتي:

يتوقف معدل التفاعل الكيميائى على ....،..............،..............

☑ الإجابة

طبيعة المتفاعلات، تركيز المتفاعلات، درجة حرارة المتفاعلات، العوامل الحفازة.

◀ ١١١ / ٣٣ ▶

أكمل ما يأتي:

تنتج الأعمدة الكهربية تيارًا............... والمولدات الكهربية تنتج تيارًا..............

☑ الإجابة

مستمرًا، مترددًا.

◀ ١١١ / ٣٤ ▶

أكمل ما يأتي:

يتولد التيار الكهربى من الدينامو نتيجة تحويل الطاقة........... إلى...............

☑ الإجابة

الحركية، كهربية.

◀ ١١١ / ٣٥ ▶

أكمل ما يأتي:
هيدروكسيد النحاس يتحلل بالحرارة إلى.................،................

☑ الإجابة
أكسيد نحاس، بخار ماء.

◀ ١١١ / ٣٦ ▶

أكمل ما يأتي:
يستخدم حمض النيتريك فى صناعة...........، بينما يستخدم حمض الكبريتيك فى.............

☑ الإجابة
الأسمدة – بطاريات السيارات.

◀ ١١١ / ٣٧ ▶

أكمل ما يأتي:
التفاعل الكيميائى هو............... فى جزيئات المواد المتفاعلة، و............ فى جزيئات النواتج.

☑ الإجابة
كسر الروابط الكيميائية – بناء روابط كيميائية جديدة.

◀ ١١١ / ٣٨ ▶

أكمل ما يأتي:
تستخدم الطاقة النووية فى الطب فى...........،..........

☑ الإجابة
تشخيص، علاج الأورام السرطانية

◀ ١١١ / ٣٩ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
الأنزيمات.

☑ الإجابة
زيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائى آلاف أو حتى ملايين المرات.

◀ ١١١ / ٤٠ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
الثلاجة.

☑ الإجابة
تبريد الطعام لتقلل من معدل سرعة التفاعلات الكيميائية التى تقوم بها الكائنات الدقيقة لحفظ الطعام.

◀ ١١١ / ٤١ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
حمض الكبريتيك.

☑ الإجابة
يدخل فى صناعة بطاريات السيارات والألياف الصناعية.

◀ ١١١ / ٤٢ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
كربونات الكالسيوم.

☑ الإجابة
صناعة الزجاج والأسمنت.

◀ ١١١ / ٤٣ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
هيدروكسيد الكالسيوم.

☑ الإجابة
صناعة الأدوية المضادة لحموضة المعدة.

◀ ١١١ / ٤٤ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
العامل الحفاز فى التفاعل الكيميائى.

☑ الإجابة
زيادة أو نقص سرعة التفاعل الكيميائى.

◀ ١١١ / ٤٥ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
كلوريد الصوديوم.

☑ الإجابة
تمليح وحفظ الطعام.

◀ ١١١ / ٤٦ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
حمض الهيدروكلوريك.

☑ الإجابة
صناعة المنظفات الصناعية.

◀ ١١١ / ٤٧ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
صناعة الأفلام الحساسة للكاميرا.

☑ الإجابة
نترات الفضة.

◀ ١١١ / ٤٨ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
نترات البوتاسيوم.

☑ الإجابة
صناعة المتفجرات والأسمدة.

◀ ١١١ / ٤٩ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
الريوستات.

☑ الإجابة
التحكم فى شدة التيار الكهربى فى الدائرة الكهربية.

◀ ١١١ / ٥٠ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
العناصر المشعة في مجال الطب.

☑ الإجابة
تشخيص وعلاج الأورام السرطانية.

◀ ١١١ / ٥١ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
أملاح الصوديوم والبوتاسيوم في جسم الإنسان.

☑ الإجابة
نقل السيالات العصبية.

◀ ١١١ / ٥٢ ▶

اذكر وظيفة واحدة لكل من:
جهاز الفولتميتر.

☑ الإجابة
قياس فرق الجهد الكهربى بين نقطتين.

◀ ١١١ / ٥٣ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
المادة التى تفقد إلكترونًا أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائى.

☑ الإجابة
العامل المختزل.

◀ ١١١ / ٥٤ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
عملية كسر الروابط بين جزيئات المتفاعلات وبناء الروابط بين جزيئات النواتج.

☑ الإجابة
التفاعل الكيميائى.

◀ ١١١ / ٥٥ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
تفاعل الحمض مع القلوى لتكوين ملح وماء.

☑ الإجابة
تفاعل التعادل.

◀ ١١١ / ٥٦ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
تفاعل يحدث فيه إحلال فلز محل فلز آخر فى أحد محاليل أملاحه.

☑ الإجابة
الاحلال البسيط.

◀ ١١١ / ٥٧ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
التغير فى تركيز المواد المتفاعلة والمواد الناتجة فى وحدة الزمن.

☑ الإجابة
سرعة التفاعل الكيميائى.

◀ ١١١ / ٥٨ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائى دون أن تشترك فيه.

☑ الإجابة
العامل المساعد (الحفاز).

◀ ١١١ / ٥٩ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
تتناسب شدة التيار الكهربى فى موصل ما تناسبًا طرديًّا مع فرق الجهد بين طرفيه عند ثبوت درجة الحرارة.

☑ الإجابة
قانون أوم.

◀ ٦٠ / ١١١ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
جهاز يستخدم لقياس القوة الدافعة الكهربية.

☑ الإجابة
الفولتميتر.

◀ ٦١ / ١١١ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
حالة الموصل الكهربية التى تحدد انتقال الكهربية منه أو إليه.

☑ الإجابة
الجهد الكهربى.

◀ ٦٢ / ١١١ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
الممانعة التى يلقاها التيار الكهربى أثناء مروره فى موصل.

☑ الإجابة
المقاومة الكهربية.

◀ ٦٣ / ١١١ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
وحدة قياس الإشعاع الممتص.

☑ الإجابة
الريم.

◀ ٦٤ / ١١١ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
التحول التلقائى لذرات بعض العناصر الموجودة فى الطبيعة لمحاولة الوصول إلى تركيب أكثر استقرارًا.

☑ الإجابة
نشاط إشعاعى طبيعى.

◀ ١١١ / ٦٥ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
تدفق الشحنات الكهربية خلال موصل.

☑ الإجابة
التيار الكهربى.

◀ ١١١ / ٦٦ ▶

اذكر المفهوم العلمي لما يأتي:
تتكون من سكر خماسى ومجموعة فوسفات وقاعدة نيتروجينية.

☑ الإجابة
النيوكليوتيدة.

◀ ١١١ / ٦٧ ▶

صحح ما تحته خط :
تزداد سرعة التفاعل الكيميائى بانخفاض درجة الحرارة.

☑ الإجابة
بارتفاع.

◀ ١١١ / ٦٨ ▶

صحح ما تحته خط :
يستخدم حمض النيتريك فى صناعة بطاريات السيارات.

☑ الإجابة
حمض الكبريتيك.

◀ ١١١ / ٦٩ ▶

صحح ما تحته خط :
تنحل معظم كربونات الفلزات إلى الفلز وثانى أكسيد الكربون.

☑ الإجابة
أكسيد الفلز.

◄ ١١١ / ٧٠ ►

صحح ما تحته خط :
تتناسب شدة التيار الكهربى فى موصل ما تناسبًا عكسيًّا مع فرق الجهد بين طرفيه عند ثبوت درجة الحرارة.

☑ الإجابة
طرديًّا.

◄ ١١١ / ٧١ ►

صحح ما تحته خط :
مقاومة الموصل الذى يسرى فيه تيار كهربى شدته ١ أمبير عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه ١ فولت تكون ١٠ أوم.

☑ الإجابة
١ أوم.

◄ ١١١ / ٧٢ ►

ماذا يحدث عند .. ؟
تسخين نترات الصوديوم.

☑ الإجابة
يتصاعد غاز الأكسجين ويتكون نيتريت الصوديوم.

◄ ١١١ / ٧٣ ►

ماذا يحدث عند .. ؟
وضع قطعة من الصوديوم فى الماء.

☑ الإجابة
يتصاعد غاز الهيدروچين ويتكون هيدروكسيد الصوديوم ويكون التفاعل عنيفًا (يحل الصوديوم محل هيدروچين الماء ويتصاعد غاز الهيدروچين ويتكون هيدروكسيد الصوديوم)

◀ ١١١ / ٧٤ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
وضع قطعة من الماغنسيوم فى محلول كبريتات النحاس.

☑ الإجابة
يزول لون كبريتات النحاس الأزرق ويتكون كبريتات ماغنسيوم ويترسب النحاس أحمر اللون.

◀ ١١١ / ٧٥ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تعرض الإنسان لجرعة إشعاعات ذرية كبيرة فى فترة قصيرة.

☑ الإجابة
يؤدى إلى تدمير نخاع العظام والطحال والجهاز الهضمى والعصبى المركزى ونخاع العظام.

◀ ١١١ / ٧٦ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تسخين أكسيد الزئبق الأحمر.

☑ الإجابة
ينحل إلى زئبق وأكسجين.

◀ ١١١ / ٧٧ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تسخين هيدروكسيد النحاس الأزرق.

☑ الإجابة
ينحل بالحرارة إلى أكسيد النحاس الأسود وماء.

◀ ١١١ / ٧٨ ▶

علل الآتي :
يحل الصوديوم محل هيدروجين الأحماض .

☑ الإجابة
لأن الصوديوم أنشط كيميائيًا من الهيدروجين ويحل محله في الأحماض المخففة.

◀ ١١١ / ٧٩ ▶

علل الآتي :
تفاعل برادة الحديد مع حمض الهيدروكلوريك أسرع من تفاعله مع قطعة من الحديد.

☑ الإجابة
بسبب زيادة مساحة السطح المعرض للتفاعل في حالة برادة الحديد عنها في حالة قطعة الحديد.

◀ ١١١ / ٨٠ ▶

علل الآتي :
كلما زاد تركيز المتفاعلات زاد معدل التفاعل الكيميائي.

☑ الإجابة
لأنه كلما زاد عدد الجزيئات المتفاعلة في حيز التفاعل زاد عدد التصادمات بين جزيئات المواد المتفاعلة وبالتالي زاد معدل سرعة التفاعل الكيميائي.

◀ ١١١ / ٨١ ▶

علل الآتي :
للإشعاع تأثيرات وراثية.

☑ الإجابة
لأن الإشعاع يؤدي إلى حدوث تغير في تركيب الكروموسومات الجنسية الموجودة في الخلايا مما يسبب ظهور مواليد غير عاديين.

◀ ١١١ / ٨٢ ▶

علل الآتي :
يفضل استخدام التيار المتردد عن التيار المستمر.

☑ الإجابة
لأن التيار المتردد يمكن تحويله إلى تيار مستمر ونقله عبر الأسلاك لمسافات بعيدة كما أن استخداماته أكثر من التيار المستمر.

◀ ١١١ / ٨٣ ▶

علل الآتي :
يستخدم الريوستات فى بعض الدوائر الكهربية.

☑ الإجابة
للتحكم فى شدة التيار المار فى الدائرة وبالتالى فرق الجهد بين أجزاء الدائرة.

◀ ١١١ / ٨٤ ▶

علل الآتي :
لا يتفاعل النحاس مع حمض الهيدروكلوريك المخفف.

☑ الإجابة
لأن النحاس يلى الهيدروجين فى متسلسلة النشاط الكيميائى لذلك فهو أقل منه نشاطاً ولا يستطيع أن يحل محله فى الأحماض المخففة.

◀ ١١١ / ٨٥ ▶

علل الآتي :
يجب أن تكون المنطقة المختارة لحفظ النفايات المشعة مستقرة.

☑ الإجابة
حتى لا تتعرض النفايات المدفونة للهزات الأرضية أو الزلازل فيؤدى ذلك إلى تسرب الإشعاع.

◀ ١١١ / ٨٦ ▶

علل الآتي :
يستخدم النيكل المجزأ فى هدرجة الزيوت.

☑ الإجابة
بسبب زيادة سطح النيكل المجزأ المعرض للتفاعل مما يؤدى لزيادة سرعة التفاعل الكيميائى.

◀ ١١١ / ٨٧ ▶

علل الآتي :
تستخدم الثلاجة فى حفظ الأطعمة.

☑ الإجابة
لأن الثلاجة تعمل على تبريد الطعام فتقلل من معدل سرعة التفاعلات الكيميائية التى تحدثها البكتيريا مسببة بها فساد الأطعمة.

◀ ١١١ / ٨٨ ▶

علل الآتي :
يحترق سلك تنظيف الألومنيوم في مخبار به أكسجين أسرع من احتراقه فى الهواء.

☑ الإجابة
بسبب زيادة تركيز الأكسجين فى المخبار فيزداد معدل التصادمات بين جزيئات المتفاعلات وبالتالى يزداد سرعة التفاعل.

◀ ١١١ / ٨٩ ▶

علل الآتي :
بعض الطفرات لا تنتقل من جيل لآخر.

☑ الإجابة
لأن بعض الطفرات تحدث فى الخلايا الجسدية وبالتالى لا تورث.

◀ ١١١ / ٩٠ ▶

علل الآتي :
يستخدم أكسيد الكالسيوم فى الأعمال المعمارية.

☑ الإجابة
لأنه يستخدم فى صناعة الأسمنت.

◀ ١١١ / ٩١ ▶

علل الآتي :
المركبات الأيونية تتفاعل أسرع من المركبات التساهمية.

☑ الإجابة
لأن المركبات الأيونية تتفكك إلى أيونات فى المحاليل المائية وبالتالى يكون التفاعل بينهما سريعًا بينما المركبات التساهمية توجد فى المحاليل المائية على هيئة جزيئات لذلك التفاعل بينهما بطئ.

◀ ١١١ / ٩٢ ▶

اذكر أهم جهود العلماء الآتية:
أوم.

☑ الإجابة
استنتاج العلاقة بين فرق الجهد الكهربى، شدة التيار الكهربى فى دائرة كهربية.

◀ ١١١ / ٩٣ ▶

اذكر أهم جهود العلماء الآتية:
هنرى بيكوريل.

☑ الإجابة
اكتشف ظاهرة النشاط الأشعاعى عندما لاحظ انبعاث أشعة غير منظورة من اليورانيوم.

◀ ١١١ / ٩٤ ▶

اذكر أهم جهود العلماء الآتية:
على مصطفى مشرفة.

☑ الإجابة
له نظريات ضخمة فى مجال الذرة والأشعاع بُنى على أساسها صناعة القنبلة الذرية.

◀ ١١١ / ٩٥ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
العامل المختزل.

☑ الإجابة
هو المادة التى تفقد إلكترونًا أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائى أو المادة التى تنتزع الأكسجين وتمنح الهيدروچين.

◀ ١١١ / ٩٦ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
التفاعل الكيميائى.

☑ الإجابة
هو كسر للروابط الكيميائية فى جزيئات المواد المتفاعلة وبناء روابط جديدة فى جزيئات المواد الناتجة.

◀ ١١١ / ٩٧ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
التعادل.

☑ الإجابة
هو تفاعل حمض مع قلوى لتكوين ملح وماء.

◀ ١١١ / ٩٨ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
الإحلال.

☑ الإجابة
هى إحلال عنصر نشط (أكثر فاعلية) محل عنصر آخر أقل منه نشاطًا (أقل فاعلية) فى أحد مركباته.

◀ ١١١ / ٩٩ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
معدل التفاعل الكيميائى.

☑ الإجابة
هى معدل التغير فى تركيز المواد المتفاعلة والمواد الناتجة فى وحدة الزمن.

◀ ١١١ / ١٠٠ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
العامل الحفاز.

☑ الإجابة
هو المادة التى تغير (تُزيد أو تنقص) من سرعة التفاعل الكيميائى دون أن تتغير أو تغير من النتائج.

◀ ١١١ / ١٠١ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
قانون أوم.

☑ الإجابة
تتناسب شدة التيار الكهربى المار فى موصل تناسبًا طرديًّا مع فرق الجهد بين طرفيه عند ثبوت درجة الحرارة.

◀ ١١١ / ١٠٢ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
الفولتميتر.

☑ الإجابة
يستخدم فى قياس فرق الجهد بين طرفى موصل، والقوة الدافعة الكهربية لمصدر تيار.

◄١١١ / ١٠٣►

ماذا يقصد بالآتى :
الجهد الكهربى.

☑ الإجابة
هو حالة الموصل الكهربى التى تبين اتجاه انتقال الكهربية منه أو إليه عند توصيله بموصل آخر.

◄١١١ / ١٠٤►

ماذا يقصد بالآتى :
المقاومة.

☑ الإجابة
هى الممانعة (أو الإعاقة) التى يلاقيها التيار الكهربى أثناء مروره فى موصل.

◄١١١ / ١٠٥►

ماذا يقصد بالآتى :
الريم.

☑ الإجابة
هى وحدة قياس الإشعاع الممتص.

◄١١١ / ١٠٦►

ماذا يقصد بالآتى :
النشاط الإشعاعى.

☑ الإجابة
هى عملية التحول التلقائى لأنوية ذرات بعض العناصر الموجودة فى الطبيعة محاولة منها للوصول إلى تركيب أكثر استقرارًا.

◄١١١ / ١٠٧►

ماذا يقصد بالآتى :
التيار الكهربى.

☑ الإجابة
هى كمية الشحنة الكهربية التى تمر عبر مقطع الموصل فى الثانية.

◀ ١١١ / ١٠٨ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
النيوكليوتيدة.

☑ الإجابة
هى وحدات يتكون كل منها من سكر خماسى ومجموعة فوسفات وقاعدة نيتروجينية.

◀ ١١١ / ١٠٩ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
الطفرة.

☑ الإجابة
هى تغير فى طبيعة العوامل الوراثية التى تتحكم فى الصفات الوراثية للكائن الحى، مما يؤدى إلى تغير فى صفات هذا الكائن.

◀ ١١١ / ١١٠ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
الكولوم.

☑ الإجابة
هى كمية الشحنة الكهربية التى تمر فى موصل يمر به تيار شدته ١ أمبير فى زمن قدره ١ ثانية.

◀ ١١١ / ١١١ ▶

ماذا يقصد بالآتى :
هى كمية الشحنة الكهربية المارة عبر مقطع الموصل فى الثانية.

☑ الإجابة
شدة التيار.

◀ ١١١ / ١ ▶

علل الآتي :
يحترق سلك تنظيف الألومنيوم داخل دورق مملوء بالأكسچين أسرع من احتراقه فى الهواء.

☑ الإجابة
بسبب زيادة تركيز الأكسچين فى الدورق مما يزيد من عدد التصادمات بين الجزيئات المتفاعلة (الأكسچين – الألومنيوم) وبالتالى تصبح سرعة التفاعل أكبر.

◀ ١١١ / ٢ ▶

علل الآتي :
يتكون راسب لونه بني محمر عند إضافة الماغنسيوم إلى محلول كبريتات النحاس.

☑ الإجابة
بسبب إحلال الماغنسيوم محل النحاس في محلول كبريتات النحاس مكونًا محلول كبريتات ماغنسيوم عديمة اللون ويترسب النحاس الأحمر في قاع أنبوبة الأختبار.

◀ ١١١ / ٣ ▶

أكمل ما يأتي:
عند إمرار غاز الهيدروجين على أكسيد نحاس ساخن يتحول أكسيد النحاس إلى مادة............

☑ الإجابة
حمراء.

◀ ١١١ / ٤ ▶

أكمل ما يأتي:
عند إضافة محلول نيترات فضة إلى محلول كلوريد صوديوم يتكون راسب أبيض من مادة.............

☑ الإجابة
كلوريد الفضة.

◀ ١١١ / ٥ ▶

اذكر ما يلي:
اثنين من الاحتياطات اللازمة عند التعامل مع النفايات المشعة.

☑ الإجابة
عند دفن النفايات المشعة يراعى الآتي :
(أ) أن تكون بعيدة تمامًا عن مجارى المياه حتى لا تلوثها.
(ب) أن تحفظ في منطقة مستقرة حتى لا تتعرض للهزات الأرضية.

◀ ١١١ / ٦ ▶

اذكر ما يلى:
ثلاثًا من طرق الوقاية من التلوث الإشعاعى.

☑ الإجابة

(أ) ارتداء القفازات والملابس الواقية من الأشعاع عند التعامل مع المواد المشعَة بالمعامل أو المستشفيات.

(ب) عند دفن المواد المشعَة يراعى العمق فى باطن الأرض حسب قوة الأشعاع من المواد المشعَة مع إحاطتها بطبقة من الأسمنت والصخور.

(جـ) وضع قوانين خاصة تلزم المحطات النووية بتبريد المياه الساخنة قبل إلقائها فى البحار أو البحيرات.

◀ ١١١ / ٧ ▶

اذكر ما يلى:
المقصود بظاهرة النشاط الإشعاعى.

☑ الإجابة

هى عملية التحول التلقائى لأنوية ذرات بعض العناصر الموجودة فى الطبيعة محاولة منها للوصول إلى تركيب أكثر استقرارًا.

◀ ١١١ / ٨ ▶

اذكر ما يلى:
نص قانون أوم.

☑ الإجابة

تتناسب شدة التيار الكهربى المار فى موصل تناسبًا طرديًّا مع فرق الجهد بين طرفيه عند ثبوت درجة الحرارة.

◀ ١١١ / ٩ ▶

ما أسباب الطفرة التلقائية ؟

☑ الإجابة

تأثيرات البيئة المحيطة بالكائن مثل :

١ – التعرض للإشعاع مثل الأشعة السينية، الأشعة الذرية.

٢ – التعرض للمواد الكيميائية.

٣ – التعرض إلى درجات حرارة عالية جدًّا أو منخفضة جدًّا.

◀ ١١١ / ١٠ ▶

اذكر استخدامًا واحدًا لما يلي:
الاستخدام العلمي للطاقة النووية في مجال الزراعة ومجال الطب.

☑ الإجابة
الطاقة النووية في مجال :
الطب : تشخيص وعلاج الأورام السرطانية.
الزراعة : القضاء على الآفات الزراعية.

◀ ١١١ / ١١ ▶

اذكر استخدامًا واحدًا لما يلي:
استخدام أحد الأملاح في تلميع المعادن.

☑ الإجابة
الحمض المستخدم في تلميع أسطح المعادن (حمض الهيدروكلوريك).

◀ ١١١ / ١٢ ▶

اذكر استخدامًا واحدًا لما يلي:
استخدام القواعد الكيميائية في الصناعة.

☑ الإجابة
أكسيد الكالسيوم يستخدم في الأعمال المعمارية مثل صناعة الأسمنت.

◀ ١١١ / ١٣ ▶

أكمل ما يأتي:
أنواع المخاليط وفقًا للتجانس.............،..............

☑ الإجابة
مخاليط متجانسة، مخاليط غير متجانسة.

◀ ١١١ / ١٤ ▶

أكمل ما يأتي:
يستخدم حمض النيتريك في صناعة.............، بينما يستخدم حمض الكبريتيك في صناعة...............

☑ الإجابة
الأسمدة الزراعية – بطاريات السيارات.

◀ ١١١ / ١٥ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تعرض جسم الإنسان إلى جرعات إشعاعية عالية في فترة زمنية قصيرة.

☑ الإجابة
تدمير نخاع العظام المسئول عن تكوين خلايا الدم وبالتالي يقل عددها مما ينتج عنه الإعياء والتهابات متنوعة بأماكن متفرقة من الجسم مثل التهاب الحنجرة والجهاز التنفسي ودوار و إسهال بالإضافة إلى تدمير الطحال والجهاز الهضمي، الجهاز العصبي المركزي.

◀ ١١١ / ١٦ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تسخين كمية من أكسيد الزئبق الأحمر.

☑ الإجابة
ينتج زئبق فضي اللون ويتصاعد لأعلى غاز الأكسجين.

◀ ١١١ / ١٧ ▶

ماذا يحدث عند .. ؟
تسخين كمية من كبريتات النحاس.

☑ الإجابة
ينتج أكسيد نحاس أسود ويتصاعد غاز ثالث أكسيد الكبريت.

◀ ١١١ / ١٨ ▶

علل الآتي :
لا يتفاعل الذهب مع الأحماض.

☑ الإجابة
لأن الذهب أقل نشاطًا من الهيدروچين لذلك لا يستطيع أن يحل محله في الأحماض المخففة.

◀ ١١١ / ١٩ ▶

علل الآتي :
استخدام العوامل المساعدة فى بعض التفاعلات الكيميائية.

☑ الإجابة
لكي تعمل على زيادة سرعة التفاعل (حفز موجب) أو تقلل من سرعة التفاعل الكيميائى (حفز سالب).

◀ ١١١ / ٢٠ ▶

علل الآتي :
يعتبر عنصر اليورانيوم من العناصر المشعة.

☑ الإجابة
لأن نواة ذرة اليورانيوم تحتوى على عدد من النيوترونات يزيد عن العدد اللازم لاستقرارها، وبالتالى فهى أنوية غير مستقرة بسبب ما تحويه من طاقة زائدة.

◀ ١١١ / ٢١ ▶

أكمل ما يأتي:
العملية التى يتم فيها فقد إلكترون أو أكثر تسمى...............

☑ الإجابة
الأكسدة.

◀ ١١١ / ٢٢ ▶

أكمل ما يأتي:
فى تفاعلات........... يتفكك المركب إلى عناصره الأولية بالحرارة.

☑ الإجابة
الانحلال.

◀ ١١١ / ٢٣ ▶

أكمل ما يأتي:
المادة التى تعطى الأكسجين أو تنزع الهيدروجين تسمى..............

☑ الإجابة
العامل المؤكسد.

◀ ١١١ / ٢٤ ▶

أكمل ما يأتي:
في بداية التفاعل تكون نسبة تركيز المتفاعلات تساوى.............. ٪.

☑ الإجابة
١٠٠ ٪.

◀ ١١١ / ٢٥ ▶

أكمل ما يأتي:
المركبات التساهمية تكون............. في تفاعلاتها.

☑ الإجابة
بطيئة.

◀ ١١١ / ٢٦ ▶

أكمل ما يأتي:
لا يمكن إذابة المزيد من المادة المذابة في المحلول..............

☑ الإجابة
المشبع.

◀ ١١١ / ٢٧ ▶

أكمل ما يأتي:
معدل التفاعل الكيميائي................ بارتفاع درجة الحرارة.

☑ الإجابة
يزداد.

◀ ١١١ / ٢٨ ▶

أكمل ما يأتي:
وحدة قياس كمية الكهربية هي...............

☑ الإجابة
الكولوم.

◀ ١١١ / ٢٩ ▶

أكمل ما يأتي:
وحدة قياس مقاومة الموصل هي.................

☑ الإجابة
الأوم.